孝感市2020年初中毕业生中考仿真试卷

化 学 试 题（1）

班级 姓名

一、单项选择题

1．生活中的下列变化，属于物理变化的是 ( )

A．酒精挥发 B．鞭炮爆炸 C．食物腐烂 D．菜刀生锈

2．用扇子轻轻的把燃着的蜡烛扇灭，利用的主要灭火原理是( )

A．隔绝空气 B．降低可燃物的着火点

C．清除可燃物 D．使可燃物温度降到着火点以下

3．生活中化学无处不在，下列说法错误的是( )

A．胃酸过多可适量服用氢氧化钙溶液

B．活性炭可以除去冰箱中的异味[来源:学科网]

C．50mL的酒精与50mL的水混合后，体积小于100mL

D．碳酸氢铵属于氮肥

4．现有X、Y、Z三种金属，将X、Y分别放入稀硫酸溶液中，结果Y表面产生氢气，X无变化，另取X放入Z的盐溶液中，结果X表面有Z析出，则X、Y、Z三种金属的活动顺序是( )

A．X＞Y＞Z B．Y＞Z＞X C．X＞Z＞Y D．Y＞X＞Z

5．用括号内物质不能一次性区别开下列各组物质的是( )

A．CaO、CaCO3、KCl三种固体(水)

B．CaCl2、Na2CO3、K2SO4三种溶液 [Ba(OH)2溶液]

C．Cu、Fe、CuO三种固体(稀盐酸)

D．CuCl2、NaNO3、K2CO3三种溶液 [Ca(OH)2溶液]

6．除去下表物质中含有的杂质，所选试剂错误的是( )

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 选 项 | 物 质 | 杂 质 | 除去杂质所选试剂 |
| A | 铜粉 | 铁粉 | 硫酸铜溶液 |
| B | 氢气 | 水蒸气 | 浓硫酸 |
| C | 硝酸 | 硫酸 | 氯化钡溶液 |
| D | 一氧化碳 | 二氧化碳 | 氢氧化钠溶液 |

.二、填空与简答(每空1分，共16分)

7．用化学符号和数字填空：

(1) 2个铵根离子\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；(2) 3个氮气分子 。

(3) 分子、原子、离子等学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！都是构成物质的粒子，氯化钠是由\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_构成的。

(4) 化学材料的发展和应用，推动了社会的进步。铁、铜、铝、棉花、聚乙烯塑料等都是人们生活和生产中常见的材料。

(i) 上述材料中，属于天然有机高分子的是 ；(填名称)

(ii) 铝表面易形成一层致密的保护膜，其成分是 ；

8．饮水安全、环境与能源等问题，已成为当今世界关注的热点和焦点。

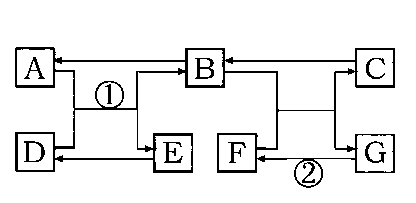
(1) 芦山地震后，为了保证饮水安全，测定水样的pH略小于7，该水样显\_\_\_\_性；

(2) 检验水样是硬水还是软水，通常可向其中加入 ；

(3) 南海问题引起我国政府和人民的高度关注。南海蕴藏着丰富的石油、天然气、可燃冰等资源，天然气燃烧的化学方程式是 ；

(4) 每到夏、秋季节，都会看到大量的秸杆在农田里被直接焚烧，产生CO、CO2气体，其中会对空气造成污染的有毒气体是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

9．玻璃中含有SiO2，它是非金属氧化物，能与碱反应生成硅酸盐(SiO32-) ，所以实验室盛装NaOH溶液的试剂瓶用橡皮塞而不用玻璃塞。写出SiO2与NaOH溶液反应的化学方程式 。

10．A～G是初中所学的常见物质，其转化关系如右图所示(部分反应物和生成物、反应条件已学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！略去) ，A、B常温下为无色气体且组成元素相同，C是大理石的主要成分，D、E均为黑色固体。请回答下列问题：

(1) B的化学式：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

(2) 反应②的基本反应类型是：\_\_\_\_\_\_\_\_；

(3) 写出反应①的化学方程式：学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

三、实验与探究(每空1分，共8分)

11．正确的操作才能保证实验的顺利进行。请填写下列有关实验操作中的空格：

(1) 用酒精灯给物质加热时，要用酒精灯火焰的 学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！ 加热；

(2) 点燃可燃性气体时，都要先 ，再点燃。

12．小红同学在实验室制取O2，采用了实验室制取CO2的装置，她选用的实验药品是二氧化锰和\_\_\_\_\_\_\_\_\_；实验中小红用排水法收集，制得的氧气不纯，请写出可能的原因：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(答出一条即可) 。

13．小强同学用三支试管，分别取适量的稀盐酸、澄清石灰水、碳酸钠溶液，进行相关实验探究。

步骤1：向三支试管中分别滴加酚酞后，Na2CO学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！3溶液中显红色，说明Na2CO3溶液显\_\_\_\_\_性；

步骤2：小强把三支试管中的溶液同时倒入一只烧杯中，发现有气泡产生，最终学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！有白色沉淀生成且溶液显红色；

步骤3：把烧杯中的混合物进行过滤，得到滤液，滤液中一定不含有\_\_\_\_\_\_\_\_。

(选填答案：A．稀盐酸 B．澄清石灰水 C．碳酸钠溶液)

[**实验猜想**] 步骤3所得滤液中溶质可能为：

① NaCl Na2CO3； ② NaCl CaCl2和NaOH；

③ NaCl Na2CO3和NaOH； ④……

[**实验验证**](提示：CaCl2学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！溶液显中性)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 实验操作 | 实验现象 | 实验结论 |
| 取少量滤液于试管中，加入足量CaCl2溶液 | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | 猜想③成立 |

[**反思评价**] 有同学提出将CaCl2溶液改为稀盐酸，若观察到有气泡产生且红色消失，则证明猜想③成立。小刚同学认为不正确，其理由是：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

四、分析与计算(53题2分，54题4分，共6分)

(可能用到的相对原子质量：H-1 C-12 N-14 O-16 S-32 Cu-64)

14．经研究发现，在人们喜爱的腌制食品中含有致癌物质N-二甲基亚硝胺[化学式为(CH3)2NNO]，该物质是由\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_种元素组成的，其中氮元素的质量分数为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(计算结果保留一位小数) 。

15．小丽同学取铜和氧化铜的混合物m g置于烧杯中，并向烧杯中逐滴加入稀硫酸溶液，不断搅学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！拌，测得烧杯中溶液的质量与加入稀硫酸的质量关系如下图所示。求：

(1) 学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！m g混合物中，氧化铜的质量是\_\_\_\_\_\_\_克；

(2) 当加入51.6g稀硫酸溶液时恰好完全反应，此时溶液中溶质的质量分数。

